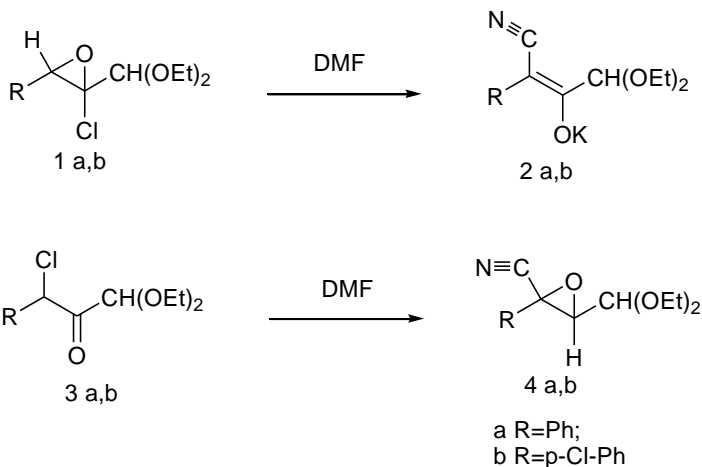


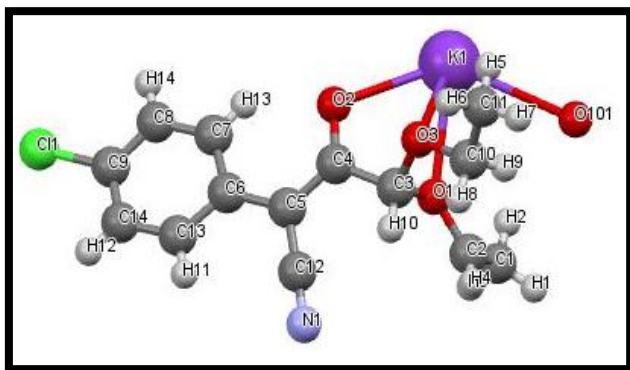
## РЕАКЦИИ ХЛОРОКСИРАНОВ И ХЛОРКЕТОНОВ С НУКЛЕОФИЛАМИ

*Камалова Э.М., Дмитриев А.С., Еремеев А.Ю., Гусейнов Ф.И.,  
Писцов М.Ф., Сайфутдинов А.М.*

Казанский национальный исследовательский  
технологический университет  
420015, г. Казань, ул. К. Маркса, д. 68

Ранее было показано, что ацетальсодержащие  $\alpha$ -хлороксираны и хлоркетоны (**1,3a,b**) взаимодействуя с бинуклеофилами дают гетероциклические ацетали гидролиз которых протекает с образованием альдегидов, более сложных гетероциклических систем, а также гидроксикислот. В продолжение работы мы исследовали реакции взаимодействия  $\alpha$ -хлороксиранов и хлоркетонов с реагентами, содержащими один нуклеофильный центр. Установлено что хлороксираны и хлоркетоны с KCN взаимодействуют по-разному, при взаимодействии KCN с хлороксираном в среде диметилформамида при комнатной температуре с хорошими выходами получают соответствующие нитрилы (**2a,b**) в виде еноля калия. Однако продуктом реакции хлоркетона с KCN является  $\alpha$ -нитрилоксиран (**4a,b**).





Структура полученных соединений доказана методами ЯМР  $^1\text{H}$ , ЯМР  $^{13}\text{C}$  спектроскопии, рентгеноструктурным анализом соединения 2b, состав подтверждён элементным анализом.

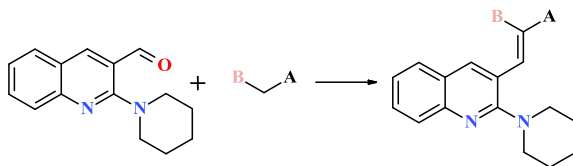
# **ИССЛЕДОВАНИЕ КОНДЕНСАЦИИ КНЕВЕНАГЕЛЯ ПРОИЗВОДНЫХ ХИНОЛИНОВ С СН-АКТИВНЫМИ СОЕДИНЕНИЯМИ В РАЗЛИЧНЫХ РАСТВОРИТЕЛЯХ ПРИ РАЗЛИЧНЫХ ТЕМПЕРАТУРНЫХ РЕЖИМАХ**

*Котлованов А.А., Шатунова Д.В., Глухарева Т.В.*

Уральский федеральный университет  
620002, г. Екатеринбург, ул. Мира, д. 19

Реакция Кневенагеля основана на взаимодействии альдегидной или кетонной группы с активной метиленовой группой. Классическая конденсация Кневенагеля проводится в полярных растворителях в присутствии сильных оснований для ускорения депротонирования СН-группы.

На рисунке представлена принципиальная схема изучаемой нами реакции.



Реакцию проводим в плотно закрытой стеклянной емкости объемом 10 мл без доступа кислорода. Эквимольные количества реагентов